This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

09278479 A

(43) Date of publication of application: 28.10.97

(51) Int. CI

C03C 3/068

C03C 3/16

C03C 3/247

C03C 4/00

(21) Application number: 08113287

(71) Applicant:

OHARA INC

(22) Date of filing: 10.04.96

(72) Inventor:

KOREKAWA MITSUGI

(54) OPTICAL GLASS FOR MOLD PRESS

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a zinc phosphate optical glass low in glass transition point, excellent in chemical durability, containing no environmentally harmful material and excellent in mold press property by adopting a specific glass composition.

SOLUTION: The optical glass has a composition, that is, by weight, 0-2% SiO₂, 1-3% B₂O₃, 1-5% Al₂O₃,

45-55% P₂O₅, 0-1.3% Y₂O₃, 0.2-1.5% La₂O₃, 0-1.3% Gd_2O_3 and where, $Y_2O_3+La_2O_3+Gd_2O_3=0.2$ to 1.5%, 0-5% TiO2, 0-5% Nb2O3, 0-5% Ta2O5, 20-40% ZnO, 0-5% MgO, 0-5% CaO, 0-5% SrO, 0-5% BaO, 1-5% Li₂O, 0-10% Na₂O, 0-20% K₂O and where, $\text{Li}_2\text{O}+\text{Na}_2\text{O}+\text{K}_2\text{O}=6$ to 25%, 0-0.5% Sb_2O_3 and 0-5% F. The optical glass has Abbe's number of 55-65, 30-400°C Tg and the viscosity η (poise) of the fused glass expressed by the formula, log_n≤2.0, at 1000°C.

COPYRIGHT: (C)1997,JPO

Ø Striller 2u P 1902 GB

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-278479

(43)公開日 平成9年(1997)10月28日

(51) Int.Cl. ⁶		離別記号	庁内整理番号	FΙ			;	技術表示	商所
C 0 3 C	3/068			C 0 3 C	3/068				
	3/16				3/16				
	3/247		•		3/247				
	4/00				4/00				
			*			•			
				審查請求	未請求	請求項の数2	FD	(全 8	頁)
(21)出願番号		特願平8-113287		(71)出願人	0001287	784	_		
		•	•		株式会社	生オハラ			
(22) 出顧日		平成8年(1996)4	月10日		神奈川県	具相模原市小山	1丁目1	5番30号	ţ
				(72)発明者	是川	貢			
						県相模原市小山: オハラ内	1.丁目1	5番30号	株
									•
			•			,			

(54) 【発明の名称】 モールドプレス用光学ガラス

(57)【要約】 (修正有)

【課題】 リン酸亜鉛系のモールドプレス用光学ガラスを提供する。

【解決手段】 SiO_2 0~2%、 B_2O_3 1~3%、 AI_2O_3 1~ 5%、 P_2O_5 45~55%、 Y_2O_3 0~1、3%、 La_2O_3 0、2~1、5%、 Gd_2O_3 0~1、3%、 Gd_2O_3 0、2~1、5%、 Gd_2O_3 0~1、5%、 Gd_2O_3 0~5%、 Gd_2O_3 0~5%、 Gd_2O_3 0~5%、 Gd_2O_5 0~0.5%、 Gd_2O_5 0~0.5%

【特許請求の範囲】

【請求項1】 屈折率 (nd) が1.5~1.6および アッベ数 (νd) が55~65の光学恒数を有し、ガラス転移温度 (Tg) が300~400℃であり、1,000℃においてガラス融液の粘性n (ポアズ) が $\log n$ ≤ 2 .0であり、しかも失透温度はこのガラス融液の粘性nが $\log n = 0$.6の時の温度以下であることを特徴とするリン酸亜鉛系のモールドプレス用光学ガラス。

【請求項2】 重量%で、

SiO2	(С	~	2%、
B_2O_3		1	~	3%、
Al_2O_3		1	~	5%、
P ₂ O ₅	4 :	5	~5	5%、
Y_2O_3	(С	~	1.3%、
La_2O_3	(ე. 2	~	1.5%、
Gd_2O_3	(C	~	1.3%、
但し、Y ₂ O ₃ +	La	a_2O_3	+ G	$d_2O_3 = 0.2 \sim 1.5$
%、				
ΤίΟ₂	(0	~	5%、
Nb_2O_5	(0	~	5%、 ·
Ta_2O_5	(0	~	5%、
ZnO	2 (0	\sim 4	0%、
MgO	(0	~	5%、
CaO	(0	~	5%、
SrO	(0	~	5%、
BaO	(0	\sim	5%、
Li ₂ O		1	~	5%、
Na_2O	(0	~1	0%、
K_2O	(0	~2	0%、
但し、Li ₂ O-	- N	a_2O	+ K	$_{2}O=6\sim25\%$
Sb_2O_3	(0	~	0.5%、
F ₂	(0	~	5%、
の範囲の各成分	か	らなる	、請	求項1に記載のリン酸亜鉛

【発明の詳細な説明】

系のモールドプレス用光学ガラス。

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は耐失透性や化学的耐 久性が良好で、有害物質も含まずに、モールドプレス性 を向上させた光学ガラスに関するものである。

[0002]

【従来の技術】光学機器の小型化・高性能化が著しく進行している現在、光学レンズに対しても軽量・小型・高性能が求められている。この課題を解決する方法に非球面レンズがある。これによってレンズ枚数の削減を図ることができるため、光学設計においては主流になりつつある。非球面レンズの製造方法は、ゴブあるいはガラスブロックを切断・研磨したプリフォーム材を加熱軟化させ、これを高精度な面を持つ金型で加圧成形するものである。この方法の特徴は、成形後に研削・研磨工程を省略できるために、低コスト・大量生産が実現できること

にある。

【0003】ところで、この非球面レンズの低コスト・ 大量生産という大きな目的を達成するためには、以下の 諸条件について十分検討する必要がある。まずモールド プレスに用いられる金型が繰り返し使用できなければ、 低コスト・大量生産という目的には合致し得ない。その ためには金型の表面酸化を極力抑えるべく、モールドプ レス時の温度をできるだけ低く設定する必要がある。現 在モールドプレスの上限温度は650~700℃、また これに伴いガラスの転移温度の上限は550~600℃ 程度となっているが、これらの温度は低ければ低い程金 型の表面酸化の進行が抑えられ、寿命の観点から好まし い。しかし、低いガラス転移温度を持つガラスは、一般 的に化学的耐久性が良好でない。したがって、如何にし て低いガラス転移温度を持ちながらも化学的耐久性の良 好なガラスを得るかがカギとなる。更に、モールド成形 の前段階であるプリフォーム材の製造についても十分な コスト検討を行う必要がある。

【0004】現在、プリフォームの製造方法として、ガラス融液を滴下し冷却する方法がある。この方法はプリフォーム材自体の量産性が高く、製造コストについても現在最も安価であり、しかもこの方法にて得られたプリフォームは球形あるいは両凸のレンズ形状に近いため、モールドプレス時の形状変化量が小さくでき、レンズ自体の量産性も格段に向上させる効果を有している。

【0005】一方、ガラスブロック材から切断によりプリフォーム材を得る方法もあるが、この方法ではブロック材の切断工程からボールへの加工工程が必要であったり、あるいは加工しない場合には直方体からレンズ形状に成形する際、成形時の変化量が大きくなり成形時間がかかるため、コスト的にも量産性の観点からも、ガラス融液を滴下し冷却して得られるプリフォーム材を使用する方が格段に優れている。この方法によってプリフォームを得る代表的な例が特開平6-122526号公報に記載されている。

【0006】ところで、ガラス融液を滴下してプリフォーム材を生産する場合、その製造時の条件とガラス自体の特性について相互的に最適化されなければならない。つまり、この成形法にてプリフォーム材を成形する際、粘性が低いと表面の曲面が滑らかで均一な、球形あるいは両凸のレンズに近い形状を得られ難い。その一方で粘性が高いとガラス融液を流出管先端から切り離すことができず、やはり均一で滑らかな曲面を有するプリフォームを得ることはできない。したがって、プリフォーム成形時のガラス融液の粘性は十分検討されなければならない。

【0007】また失透温度はプリフォーム時の温度より低い、つまり滴下時に失透しないガラスでなければならない。つまり、ガラス融液の粘性が低いと、ガラス融液の粘性を上げるべく、ガラス融液の温度を下げなければ

ならなくなるが、そうすると失透温度を下回ってしまい、即ちプリフォーム材に失透を生じてしまう。特に粘性の低いガラスではその傾向が顕著となる。その反面、粘性が高いからといって、粘性を下げるべくガラスの温度を高温すると、失透の問題は解消するが、今度はガラスの金型への焼き付きや金型の表面酸化による早期消耗等の問題か発生する。特に粘性の高いガラスではその傾向が顕著となる。実験によれば、1,000℃以下でプリフォームを作れば、全く問題がない。

【0008】以上のように、モールドプレス用光学ガラスの組成は、所望の光学恒数および低いガラス転移温度を持ち、十分な化学的耐久性を有するのは勿論のこと、滴下にてプリフォームが成形可能となる高い耐失透性を有するという、各特性の相互的最適化が必要である。【0009】従来、低いガラス転移温度を有するガラスとしては、PbOあるいはTeO₂含有させたものが知られているが、これらの成分は環境上好ましくない成分であり、またアッベ数(レ d)が小さいものしか得られない。

【0010】PbOを含有せずに低ガラス転移温度を実現したガラスでは、例えば $P_2O_5-RO-R_2O$ 系が知られているが、この系は低いガラス転移温度を得るべく R_2O 成分を増加させているため、化学的耐久性が良好でない。

【0011】この点を改善すべく、 La_2O_3 を含有させて化学的耐久性を向上させた $P_2O_5-B_2O_3-Al_2O_3$ $-La_2O_3-RO-R_2O_5$ が、特開昭60-1 71244号公報に記載されているが、モールドプレス性という観点からすると、数値の限定が不十分であり前記の諸条件を満たす組成の実施例も開示されていないため、モールドプレスという目的には必ずしも合致し得ない。

【0012】また特開平3-40934号公報には、同 じく希土類元素を含有させた $P_2O_5 - RE_2Ox - Zn$ $O-R_2O$ 系ガラス(RE_2O xは Y_2O_3 および/または ランタノイドグループから選択される、1種以上の希土 類金属酸化物)が記載されているが、耐失透性を改善す る成分であるB2O2が含有されていないため、耐失透性 が良好でない。しかもその実施例においては、希土類元 素含有率の合計が重量%で2%を超えたものしか開示さ れておらず、このような場合は耐失透性が更に悪化す る。このようなガラスでは、ガラス融液の粘性が滴下法 によってプリフォームを得るに適する温度で既に失透を 発生するため、良好なプリフォームを成形することは不 可能である。これはこの組成がブロック材を適当な大き さにカットしてプリフォームを製造することを前提とし ているためであり、ガラス融液の滴下によりプリフォー ムを得るモールドプレス用ガラスとしては不適格であ る。このように、上記これらのガラスは滴下法によりプ リフォームを製造するにおいて、製造時のガラス融液の 粘性および失透温度の最適化について明確な解決策を見いだせていない。

[0013]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、低いガラス 転移温度を有し、化学的耐久性にも優れ、環境上好まし くない物質も含まない、モールドプレス性の良い、即ち 表面の曲面が滑らかで均一なプリフォームが得られる、 リン酸亜鉛系光学ガラスを提供するものである。

[0014]

【課題を解決するための手段】本発明者は上記課題を解 決すべく鋭意試験研究を重ねた結果、屈折率(nd)が 1.5~1.6およびアッベ数 (νd)が55~65の 光学恒数を有するガラスにおいて、ガラス転移温度(T g)、1,000℃におけるガラス融液の粘性、失透温 度を規定することにより、プリフォームの生産性とプリ フォーム自体の特性、モールドプレス性が良好なリン酸 亜鉛系光学ガラスを得ること、更に従来知られている特 開昭60-171244号公報の請求項に記載された組 成範囲(但し、R2O成分については範囲外の部分があ る。) における、ごく限られた特定の成分範囲について のみ、前記の所望の光学恒数と低いガラス転移温度と良 好な耐失透性と化学的耐久性を持ち、かつ環境上好まし くない物質を含まず、モールドプレス性が極めて良好で あるという、諸特性が総合的に優れた、光学ガラスが得 られることを見いだし、本発明に至ったものである。 【0015】前記の目的を達成すべく、本発明の一つ

は、屈折率 (nd) = 1.5~1.6およびアッペ数 (νd)が55~65の光学恒数を有し、ガラス転移温度 (Tg)が300~400℃であり、1,000℃においてガラス融液の粘性 n(ポアズ)がLog n ≤ 2.0 であり、しかも失透温度はこのガラス融液の粘性 nがLog n = 0.6の時の温度以下である、リン酸亜鉛系用光学ガラスがモールドプレス用として好適であるということ、もうひとつはこれらすべての条件を満足し得るモールドプレス用光学ガラスの組成としては、重量%で、

70 1 7 0 7 7 7 7 7 137 6	17 / J	~ \ \ \ / /	山へとしては、土里/して、
S i O ₂	0	~	2%、
B_2O_3	1	~	3%、
Al ₂ O ₃	1	~	5%、
P_2O_5	45	~5	5%、
Y_2O_3	0	~	1.3%、
La_2O_3	0	~	1.5%,
Gd_2O_3	0	~	1.3%.
但し、Y ₂ O ₃ +	La ₂ C) + ($Gd_2O_3 = 0.2 \sim 1.5$
%、			•
TiO2	0	~	5%、
Nb_2O_5	0	~	5%、
Ta_2O_5	0	~	5%、
ZnO	20	~4	0%、

5%、

5%、

MgO

CaO

SrO $0 \sim 5\%$ BaO 0 ~ 5%、 Li2O 1 ~ 5%、 Na₂O ~10%、 0 K, O 0 ~20%、 但し、 $Li_2O+Na_2O+K_2O=6\sim25\%$ 、 Sb_2O_3 0 ~ 0.5% ~ 5%, 0

の範囲の各成分からなること、以上が本発明のを特徴である。この様に各成分の組成範囲を限定した理由は次の通りである。

【0016】 SiO_2 は光学恒数を調整するために添加するが、その量が2%を超えると所望のガラス転移温度が得られない。したがって、 $0\sim2\%$ の範囲に限定される

【0017】 B_2O_3 は耐失透性向上のために添加される必須成分であるが、その量が1%未満ではその効果を発揮せず、また3%を超えると所望のガラス転移温度が得られない。したがって、 $1\sim3\%$ の範囲に限定される。【0018】 $A1_2O_3$ は化学的耐久性を向上させるのに有効な必須成分であるが、その量が1%未満ではその効果を発揮せず、5%を超えると所望のガラス転移温度が得られない。したがって、 $1\sim5\%$ の範囲に限定される。

【0019】 P_2O_6 はガラスを形成するのに必須な成分であるが、45%未満では耐失透性が悪く、55%を超えると化学的耐久性が低下する。したがって、 $45\sim55\%$ の範囲に限定される。

【0020】La2O3は比較的少量で化学的耐久性を向 上させる必須な成分であり、0.2%未満ではその効果 が十分でない。しかしLa2O3はP2O5系ガラスにおい て、急激に耐失透性を悪化させる成分でもある。本発明 者の実験による、 $B_2O_3=1.5\%$, $Al_2O_3=3\%$, $P_2O_5 = 50\%$, $La_2O_3 = 0 \rightarrow 1.5\%$, ZnO = $30\rightarrow28.5\%$, Li₂O=3%, Na₂O=5%, K ,○=7.5%の組成における失透温度の変化を図1に 示す。図1に示す通り、La₂O₃が重量%で1.5%に て失透温度Tcは945℃であり、1.5%を超えると 急激に失透温度が上昇する。図2は上記組成の中のし a 203=1.5%の時のガラス融液の粘性曲線を示す。図 2に示す通り950℃におけるガラス融液の粘性Logn (ポアズ)は、本発明の La_2O_3 範囲の上限である1. 5%において、概ね0.6となった。つまりLa₂O₃成 分が重量%で1.5%を超えるとプリフォーム成形時に 下限粘性Logn=0.6において失透が発生してしま い、良好なプリフォームを得ることができない。したが って、0.2~1.5%の範囲に限定される。

【0021】 La_2O_3 以外のランタノイド系酸化物についても化学的安定性を向上させる効果を有する成分は種々あるが、可視光域における発光・吸収特性や原料コス

トを考慮すると、光学ガラスとしてはGd2O3が最も適している。

【0022】 Gd_2O_3 の他、 Y_2O_3 も光学恒数の調整および化学的耐久性を向上させる効果を有する。しかし化学的耐久性の向上という面では Gd_2O_3 や Y_2O_3 よりも La_2O_3 の方がその効果が大きく、少量で有効である。したがって、 La_2O_3 を優先して用いた方が好ましい。【0023】上記3成分については $La_2O_3+Y_2O_3+Gd_2O_3$ の合計量が、0.2%未満ではその効果が十分でなく、1.5%を超えると La_2O_3 を単独で用いた場合と同様に失透温度が急激に上昇するという理由で、良好なプリフォームを得ることができない。したがって、0.2~1.5%の範囲に限定される。またこれらの成分の合計量の限定により、 Y_2O_3 , Gd_2O_3 0各成分は0~1.3%の範囲に限定される。

【0024】ZnOはガラスを形成し、低いガラス転移 温度を得るために、必要な成分であるが、20%未満で は耐久性を維持しつつ所定の転移温度を得ることができ ず、40%を超えると耐失透性を維持しながら所望のガ ラス転移温度を得ることができなくなる。したがって、 20~40%の範囲に限定される。

【0025】 TiO_2 、 Nb_2O_3 、 Ta_2O_5 、MgO、CaO、SrO、BaOの各成分は光学恒数の調整のため添加し得るが、それぞれ5%を超えると耐久性を維持しつつも所望のガラス転移温度を得ることができなくなる。したがって、これら各成分はそれぞれ $0\sim5\%$ の範囲に限定される。

【0026】L i_2 Oはガラス転移温度を下げる効果を有する必須成分であるが、1%未満ではその効果が得られず、5%を超えると耐失透性が急激に低下する。したがって、 $1\sim5%$ の範囲に限定される。

【0027】 Na_2O , K_2OdLi_2O と同様、ガラス 転移温度を下げる効果を有し、 Li_2O と共に用いられる必須成分であるが、 $Li_2O+Na_2O+K_2O$ の合計量が6%未満では所望のガラス転移温度が得られず、25%を超えると化学的耐久性が急激に低下する。また $Na_2Odi10\%$ を超えると、 $K_2Odi20\%$ を超えると耐失透性が急激に低下する。したがって、 $Na_2Odi0~10\%$ 、 $K_2Odi0~20\%$ の範囲に限定され、かつ $Li_2O+Na_2O+K_2O$ の合計量は6~25%の範囲に限定される。

【0028】 Sb_2O_3 は、脱泡のため添加し得るが、その量は0.5%までで十分である。したがって、 Sb_2O_3 は $0\sim0.5\%$ の範囲に限定される。

【0029】F₂は光学恒数の調整およびガラス転移温度を下げる効果を有するが、5%を超えると、プリフォーム成形の際にガラス融液の表面層から揮発し、成形されたプリフォームに曇りを生じさせる。したがって、0~5%の範囲に限定される。

[0030]

【発明の実施の形態】表1に、本発明によるモールドプレス用光学ガラスの好適な実施組成例(No.1~10)および比較例として従来の光学ガラス組成例(比較例A,B)とこれら光学ガラスの屈折率(nd)、アッベ数(νd)、ガラス転移温度(Tg)、失透試験結果、化学的耐久性(RW、RA)を示す。ここ比較例A

は特開昭60-171244号公報に記載の実施例N o.6であり、比較例Bは特開平3-40934号公報 に記載の実施例No.3である。

[0031]

【表1】

単位:wt%

									- 4	177	: w t	%
実施例 No.	1		2		3		4		5		6	
SiOz							2.	0				
B : O :	1.	0	1.	0	3.	0	1.	0	1.	0	1.	5
Al ₂ O ₃	2.	0	4.	0	1.	0	5.	0	2.	0	3.	0
P 2 O 6	45.	0	50.	0	55.	0	50.	0	45.	0	45.	0
Y,0,							1.	3				
La ₂ O ₃	٥.	2	0.	5	1.	5	0.	2	0.	2	1.	0
Gd2O;									1.	3		
Y 2 O 3												
+ L a 2 O ;	٥.	2	0.	5	1.	5	1.	5	1.	5	1.	0
+ G d 2O,												
TiO2					-							
N b z O s							5.	0				
Ta ₂ O ₅							2.	0				
ZnO	38.	2	32.	4	28.	5	20.	0	25.	4	24.	4
MgO							2.	0			5.	O
CaO												
SrO							5.	0				
BaO												
L i 2O	1.	5	3.	0	1.	0	5.	0	1.	0	2.	0
Na ₂ O	5.	0	4.	0	10.	0			4.	0	3.	0`
K 2 O	7.	0	5.	0	•		1.	0	20.	0	15.	0
L i 2O												
+ N a 2 O	13.	5	12.	0	11.	0	6.	0	25.	0	20.	0
+ K 2 O												
S b 2 O 3	٥.	1	0.	1			0.	5	0.	1	0.	1
F,												

[0032]

【表1】

単位:wt%

寒施例 No. 7 SiO2 B2O3 1. A12O3 3. P2O3 50. Y2O3 La2O3 1. Gd2O3 Y2O3 +La2O3 1. +Gd2O3 TiO2 5. Nb2O3	5	4	8 1. 3. 5.	0	5	9 1. 3. 5.	0	1. 3. 50.	5 0 0	1	較多 3. 1. 0. 5.	0	4	6.	3
B ₂ O ₃ 1. A I ₂ O ₃ 3. P ₂ O ₃ 50. Y ₂ O ₃ 1. G d ₂ O ₃ 1. G d ₂ O ₃ 1. + C d ₂ O ₃ 1. + G d ₃ O ₃ 5. N b ₂ O ₃ 5.	0 0	4	3`. 5 .	0	5	1. 3. 5.	5 0 0	3.	0	-	1. 0. 5.	0 0		6.	3
A 1 2 0 3 3. P 2 0 5 0. Y 2 0 3 L a 2 0 3 1. G d 2 0 3 Y 2 0 2 + L a 2 0 3 1. + G d 2 0 3 T i 0 2 5. N b 2 0 5	0 0	4	3`. 5 .	0	5	3. 5.	0	3.	0	-	0. 5.	0		6.	3
P ₂ O ₃ 50. Y ₂ O ₃ 1. Cd ₂ O ₃ 1. Gd ₂ O ₃ 1. + La ₂ O ₃ 1. + Gd ₂ O ₃ 5. Nb ₂ O ₃	0	4	1.	0	5	1.	0	50.	0	-	5.	0		6.	3
Y 2 O 3 L a 2 O 3 1 . G d 2 O 3 Y 2 O 2 + L a 2 O 3 1 . + G d 2 O 3 T i O 2 5 . N b 2 O 5	0		1.	0	5	1.	0	1.	0	5	5.	0		6.	3
La.O. 1. Gd.O. Y.O. + La.O. 1. + Gd.O. TiO. 5. Nb.O.	0			,					;						
Gd.O. Y.O. +La.O. 1. +Gd.O. TiO. 5. Nb.O.	0			,					;						
Y,O ₂ +La,O ₃ 1. +Gd,O ₃ 5. TiO ₂ 5. Nb ₂ O ₃						1.	0	1.	0		5.	0		6.	3
+ La, O, 1. + Gd, O, . TiO, 5. Nb, O,			1.	0		1.	0	1.	o		5.	0		6.	3
+ G d , O; 5 N b 2 O 3			1.	0		1.	0	1.	0		5.	0		6.	3
T i O ₂ 5.	0														
N b 2 O 5	0														
 											2.	0			
										Γ.					
Ta ₂ O ₅								5.	0						
ZnO . 24.	4	2	7.	9	2	4.	4	23.	4	Γ			3	4.	7
MgO											4.	0	Г		
CaO 5.	0					2.	0								
\$ r O															
ВаО						5.	0				3.	0			
Li₂O 2.	0		2.	0		3.	0	3.	0					1.	7
Na ₂ O 6.	0	1	0.	0		1.	0	2.	0				Г	4.	2
K ₂ O 2.	0	1	0.	0		4.	0	6.	0	1	7.	0		6.	4
Li ₂ O															\neg
+Na2O 10.	o	2	2 .	O		8.	0	11.	0	1	7.	0	1	2.	3
+ K 2 O															.
S b 2 O 3 O .	1		0.	1		0.	1	٥.	1						_
F ₂								5.	0						\exists

[0033]

【表1】

実施例 No.	1	2	3	4	5	6
Nd	1.56	1.55	1. 53	1.59	1.56	1. 56
νd	59.9	60.5	64.8	56.0	60. D	59.2
T g (℃)	3 4 5	3 5 1	3 3 9	386	338	3 4 8
失透試験						
(950℃)	.0	0	0	0	0	0
化学的耐久性						
RW(%)	0.07	0.02	0.18	0.01	0.03	0.02
RA(%)	1.40	1.01	1.79	0.65	1.16	1.24

実施例 Na.	7	8	9	3 1 0	比較例A	比較例B
Nd	1.59	1.55	1.56	1.58	1.53	1. 56
νd	55.3	59.7	62.9	57.5	60.3	60.1
†g(℃)	3 6 1	3 1 3	375	362	430	3 2 5
失透試験						
(950℃)	0	0	0	0	×	×
化学的耐久性						
RW(%)	0.01	0.18	0.10	0.05	0. 01	0. 01
RA(%)	0.71	1.92	1. 18	1. 14	0.47	1.10

【0034】表記のガラスは、いずれも通常のガラス原料を用いて調合・混合後、白金坩堝を用いて約1,100~1,300℃にて約2~5時間加熱溶融し、脱泡・攪拌等により均質化した後、ブロック形状に鋳込み成形し、徐冷工程を経て得られたものである。

【0035】失透試験は、白金製50CCポットにガラス 試料80gを入れて約1,100~1,300℃にて2 時間加熱溶融後、950℃にて2時間保温したものを冷 却して失透の有無を顕微鏡により確認したもので、この 試験にて失透が認められないガラスは○印を、失透が認 められたガラスは×印とした。また、化学的耐久性につ いては、日本光学硝子工業会規格にあるJOGIS06 -1975「光学ガラスの化学的耐久性の測定方法(粉 末法)」に基づくもので、耐水性(RW)はガラス粉末 を100℃の沸騰水に1時間浸漬した後の重量減少率を 表し、耐酸性(RA)はガラス粉末を100℃の0.0 1 N硝酸に1時間浸漬した後の重量減少率を表してい る。RW, RA共に、重量減少率が小さい程、化学的耐 久性が優れていることになり、RWがO.2%以下,R Aが2.0%以下であれば、実用に十分耐え得るものと なる。

【0036】表1に見られる通り、実施例1~10のガラスは屈折率(nd)が1.5~1.6、アッベ数(レd)が55~65の範囲の光学恒数を有し、ガラス転移温度(Tg)は300~400℃の範囲にあって、モールドプレス性に優れている。また、950℃の失透試験でも失透が発生しておらず、化学的耐久性についても良好であり、ガラス融液の滴下によるプリフォームの成形

用光学ガラスとして最適である。これに対し、比較例Aはガラス転移温度(Tg)が本請求よりも高温であり、しかも La_2O_3 成分を多く含有するために失透が生じている。比較例Bについても、 La_2O_3 成分を多く含有するため、低いガラス転移温度を有し、化学耐久性についても良好であるが、失透を生じており、いずれの比較例共ガラス融液の滴下によってプリフォームを成形することはできない。

[0037]

【発明の効果】以上述べたように、本発明はモールドプ レス用プリフォーム材を製造する際、ガラス融液の粘性 η をLog η =0.6~2.0の範囲内で一定に制御する ことにより、従来よりも表面の曲面が滑らかで均一な、 モールドプレスに好適な形状を得ることができたと同時 に、この光学ガラス自身も従来のモールドプレス用ガラ スが持っていた諸欠点を総合的に改善したものである。 即ち、屈折率(nd)が1.5~1.6、アッベ数(v d) が55~65なる光学恒数を有しながらも、ガラス 転移温度が300~400℃と低温であり、耐失透性お よび化学的耐久性にも優れ、環境上好ましくない物質も 含んでいない、溶融プリフォーム成形ならびにモールド プレス性の良い光学ガラスを提供するものである。この ガラスを用いて溶融滴下法によりプリフォームを得、こ のプリフォームをモールドプレス成形してレンズを製造 することによって、所望の光学恒数と化学的耐久性や耐 失透性やプリフォーム成形性やモールド成形性を得つ つ、更に従来より低温での成形が可能なため、金型の表 面酸化による消耗が減少し、結果として製造コストを格

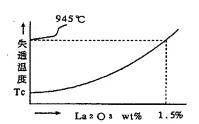
段に低減することができる。

[0038]

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明によるガラスの La_2O_3 含有%と失透温

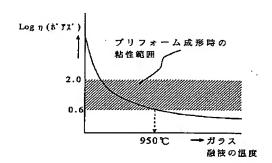
【図1】



度の関係の一例を示したものである。

【図2】本発明によるガラスの温度-粘性曲線の一例と そのガラスの失透温度、およびガラス融液の滴下による プリフォーム成形時の粘性範囲を示したものである。

【図2】



【手続補正書】

【提出日】平成8年8月21日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】発明の名称

【補正方法】追加【補正内容】

りである。

モールドプレス用光学ガラス

【手続補正書】

【提出日】平成8年8月23日

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0015

【補正方法】変更

【補正内容】

【0015】前記の目的を達成すべく、本発明の一つは、屈折率(nd)=1.5~1.6およびアッベ数(νd)が55~65の光学恒数を有し、ガラス転移温度(Tg)が300~400℃であり、1,000℃においてガラス融液の粘性の(ボアズ)がLogn≦2.0であり、しかも失透温度はこのガラス融液の粘性のがLogn=0.6の時の温度以下である、リン酸亜鉛系用光学ガラスがモールドプレス用として好適であるということ、もうひとつはこれらすべての条件を満足し得るモールドプレス用光学ガラスの組成としては、重量%で、

$$S i O_2$$
 0 ~ 2%,
 $B_2 O_3$ 1 ~ 3%,
 $A i_2 O_3$ 1 ~ 5%,
 $P_2 O_5$ 45 ~55%,
 $Y_2 O_3$ 0 ~ 1.3%,

る。この様に各成分の組成範囲を限定した理由は次の通